## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

05-132643

(43)Date of publication of application: 28.05.1993

(51)Int.CI.

CO9D 11/00

CO9D 11/00

(21)Application number: 04-122680

(71)Applicant: HEWLETT PACKARD CO <HP>

(22)Date of filing:

16.04.1992

(72)Inventor: MOFFAT JOHN R

(30)Priority

Priority number: 91 686731

Priority date: 17.04.1991

Priority country: US

### (54) COLOR BLEED ALLEVIATION OF INK-JET INK

## (57)Abstract:

PURPOSE: To effectively alleviate color bleed generated on the surface of a printing medium in thermal ink jet printing by using ink prepared by compounding a water-soluble dye with vehicle having a specific compsn.

CONSTITUTION: Printing is applied to a printing medium by a thermal ink jet system using ink prepared by compounding 0.1–10 wt.% of a water-soluble dye (B) with vehicle (A) consisting of a surfactant (i) selected from an amphoteric surfactant and a nonionic surfactant of which the amt. is at least equal to micelle critical concn. (i), 0–20 wt.% of an org. solvent for supporting a micelle component (e.g.; pentane diol, etc.), (ii) and the remainder of water (iii). As the component (i), for example, N, N-dimethyl-N-dodecylamine oxide, etc., is used.

#### **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

12.04.1999

[Date of sending the examiner's decision of

rejection]

[Kind of final disposal of application other than

the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number] 3197057 [Date of registration] 08.06.2001

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁(JP)

## (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平5-132643

(43)公開日 平成5年(1993)5月28日

(51)Int.Cl.<sup>5</sup>

識別記号

庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

C 0 9 D 11/00

PSZ

7415-4 J

PTH 7415-4J

審査請求 未請求 請求項の数 2(全 16 頁)

(21)出願番号

特願平4-122680

(22)出願日

平成 4年(1992) 4月16日

(31)優先権主張番号 686731

. . . . .

(32) 優先日

1991年4月17日

(33)優先権主張国

米国(US)

(71)出願人 590000400

ヒューレツト・パツカード・カンパニー アメリカ合衆国カリフオルニア州パロアル

ト ハノーバー・ストリート 3000

(72)発明者 ジョン アール モフアツト

アメリカ合衆国オレゴン州コーバリス #7 エヌダブリユ パインコーン ウェ

イ 4120

(74)代理人 弁理士 長谷川 次男

## (54)【発明の名称】 インクジェット用インクのカラーブリードの軽減方法

#### (57)【要約】

【目的】 インクジェット印刷、特に熱インクジェット 印刷用インクのカラーブリードの軽減方法を提供する。

【構成】 (a) ビヒクルと (b) 0.1~10w t% の少なくとも1つの水溶性染料とからなり、ビヒクルが ①ミセルの臨界的濃度と少なくとも等量の、両イオン性 界面活性剤及び非イオン性界面活性剤からなる群、又は N, NージメチルーNードデシルアミンオキサイド、N, NージメチルーNーへキサデシルアミンオキサイド、N, NージメチルーNーオクタデシルアミンオキサイド、N, NージメチルーNー(Zー9ーオクタデセニル)ーNーアミンオキサイドからなる群から選ばれる少なくとも1つ、②0~20w t%の、少なくとも1つのミセルの生成をサポートする少なくとも1つの有機溶媒 (例えば、ペンタンジオール、ペンタノール、ブタノールの少なくとも1つ)、及び③残部が水からなる組成の (熱) インクジェット用インクで印刷する。

#### 【特許請求の範囲】

(a) ビヒクル、および(b) 0.1~ 【請求項1】 10wt%の少なくとも1つの水溶性染料からなり、 前記ビヒクルは、(1)ミセルの臨界的濃度と少なくと も等しい量の、両イオン性界面活性剤および非イオン性 界面活性剤からなる群から選ばれる少なくとも1つ、

(2) 0~20wt%の、少なくとも1つのミセルの生 成をサポートするための少なくとも1つの有機溶媒、お よび(3)残部が水からなる、組成を有するインクで印 刷媒体に印刷することを特徴とする熱インクジェット印 10 刷に採用されるインクのカラーブリードの軽減方法。

(a) ビヒクル、および (b) 0. 1~ 10wt%の少なくとも1つの水溶性染料からなり、 前記ビヒクルは、(1)ミセルの臨界的濃度と少なくと も等しい量の、N、N-ジメチル-N-ドデシルアミン オキサイド、N、N-ジメチル-N-ヘキサデシルアミ ンオキサイド、N、N-ジメチル-N-オクタデシルア ミンオキサイド、N, N-ジメチル-N-(Z-9-オ クタデセニル)-N-アミンオキサイド、からなる群か ら選ばれる少なくとも1つ、(2)0~20wt%の、 ペンタンジオール、ペンタノール、ブタノールからなる 群から選ばれる少なくとも1つの有機溶媒、および

(3) 残部が水からなる、組成を有するインクで印刷媒 体に印刷することを特徴とする熱インクジェット印刷に 採用されるインクのカラーブリードの軽減方法。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、インクジェット印刷、 特に熱インクジェット印刷に採用されるインクのカラー ドが実質的に軽減されているかまたは全く無い着色イン クの組成物を使用する上記方法に関する。

#### [0002]

【技術背景】各種着色インクの染料がボンド紙(bon d paper)に及ぼす重い負荷のため、ブリードを 生じ、耐水性が減少する可能性がある。ブリードとは、 ここで使用する限り、一つの色が紙の上の他の色の中に 浸入することであり、これは表面現象である。これは従 来技術における用語の使用法とは対照的であり、従来技 術では、「ブリード」を紙の繊維に沿って単一色のイン 40 クが進むという文脈で規定する傾向があるが、これは表 面下の現象である。

【0003】日本の特開昭63-165465では、イ ンクジェット記録用インクに使用するのに、耐凝集剤と して界面活性剤を使用している。この公開公報に使用さ れている界面活性剤は、表面張力が20~50ダイン/ c mの範囲内にあるものに限られている。界面活性剤の 量の範囲は、約0.5~25重量%である。開示されて いる特定の例としては、ドデシルベンゼンスルホン酸ナ トリウム、ラウリン酸ナトリウム、およびポリエチレン 50 グリコールモノオレイルエーテルがある。

【0004】日本の特開平1-203483では、イン クジェット記録用組成物を開示している。ブリードの低 減については、インクを使用する印刷に関連して述べら れている。しかし、この組成物には、ペクチン(0.0 1~2重量%)が必要であるが、これはおそらくは増粘 剤として使用されているものであろう。しかし、ペクチ ンは、その熱不安定性(温度が高くなると膠化する)の ため、熱インクジェットプリンタに使用するインクには 役に立たない。

【0005】日本の特開平1-215875は、インク ジェット印刷に適するインクを目的としており、ブリー ドの無い乾きの速い良好な記録を立証している。これら の組成物には、すべてトリグリセリドが必要である。こ のような化合物は、しかし、市販インクに必要な長い保 存期間まで安定ではない。

【0006】日本の特開平1-230685は、インク ジェット印刷に適するインクを目指しており、従来の事 務用紙に汚れやシミを発生せずに、急速に吸収されるこ とを立証している。この組成物は、着色剤および液体溶 媒および/または分散剤から構成されており、HO(C 2H4O) a-C3H6O(C2H4O) bHで表され るエチレンオキサイドとプロピレンオキサイドとの共重 合体が存在していることが特徴である。ここで、 a + b は最大50であり、bは0としてもよい。これら共重合 体を「PLURONICS」と言う。ほとんど、これら がブリードを止めることはわかっていない。

【0007】熱インクジェットプリンタは、廉価、高品 質、かつコンピュータに普通使用されている他の形式の ブリードの軽減方法に関し、更に詳細には、色のブリー 30 プリンタに比較して雑音の無いオプションを提供してい る。このようなプリンタは、インクがプリナム (ple num)から入るための出口(egress)が設けら れているチャンバに抵抗体素子を備えている。プリナム は、インクを貯溜する溜めに接続されている。このよう な複数の抵抗体素子を、プリントヘッド内に、プリミテ ィブと呼ぶ特定のパターン状に配置している。各抵抗体 素子はノズル板にあるノズルと関連しており、このノズ ルを通してインクは印刷媒体に向かって放出される。プ リントヘッドおよびインク溜めのアセンブリ全体がイン クジェットペンを構成している。

> 【0008】動作にあたり、各抵抗体素子は導電線路に よりマイクロプロセッサに接続され、そこで電流搬送信 号が一つ以上の所定の素子を加熱させる。加熱によりチ ャンバ内にインクの泡が発生し、これがノズルを通して 印刷媒体に向かって放出される。このようにして、所定 のプリミティブで特定の順序で行われる複数のこのよう な抵抗体素子の発射により、媒体上に英数文字が形成さ れ、区域充填が行われ、その他の印刷能力が提供され る。

【0009】インクジェット印刷の用途について述べら

れている多数のインクは、通常、非熱インクジェット印 刷に関連しているものである。このような非熱インクジ エット印刷の一例は、圧電インクジェット印刷であっ て、これはインクの小滴を媒体に放出するのに圧電素子 を使用している。このような非熱用途に適切に使用され ているインクは、インクの組成物に及ぼされる加熱の影 響により、熱インクジェット印刷に使用できないことが しばしばある。

【0010】ここで規定するようなブリードを示さず、 しかもこのようなインクの比較的長い保存期間および他 10 の望ましい性質を有するインクジェット印刷、特に熱イ ンクジェット印刷に使用するインク組成物の必要性が依 然存在する。

#### [0011]

【発明の目的】本発明は、特定の組成物からなるインク を使用して、インクジェット印刷、特に熱インクジェッ ト印刷における上記のようなカラーブリードを軽減させ る方法を提供することを目的とする。

#### [0012]

【発明の概要】本発明によれば、インクジェットで印刷 20 される紙媒体の色ブリードは、非イオン性の、pHに敏 感なまたは敏感でない両イオン性〔zwitterio noc (amphoteric)〕界面活性剤、または イオン性界面活性剤〔両親媒剤(amphiphil e) または洗浄剤(detergent)] を用いるこ とにより軽減される。このインクは、(a) 0~約20 重量%の一つ以上の低蒸気圧溶媒、(b) 一つ以上の水 溶性染料、(c)一つ以上の自己凝集性または予備生成 ミセル状細胞様成分(以下に詳述する特定の例および濃 度)、および(d)水および微生物毒(biocid e)、カビ毒(fungicide)、および/または 粘液菌毒(slimicide)のような充填剤から構 成されている。ここで使用するかぎり、用語「低蒸気圧 溶媒」とは水の蒸気圧より低い蒸気圧を有する溶媒を指 し、用語「水溶性染料」とはその水への溶解度が2重量 %より大きい染料を指す。

【0013】低蒸気溶媒には、エチレングリコール、ジ エチレングリコール、トリエチレングリコール、テトラ エチレングリコール、プロピレングリコール、ポリエチ レングリコール、ポリプロピレングリコール、およびそ 40 れらの誘導体のようなグリコールと、ブタンジオール、 ペンタンジオール、ヘキサンジオール、および同族のジ オールのようなジオールと、ラウリン酸プロピレングリ コールのようなグリコールエステルと、エチレングリコ ールモノブチルエーテル、カルビトールのようなジエチ レングリコールエーテル、ジエチレングリコールモノエ チル、ブチル、ヘキシルの各エーテル、プロピレングリ コールエーテル、ジプロピレングリコールエーテル、お よびトリエチレングリコールエーテルを含む、セロソル ブのようなモノグリコールエーテルおよびジグリコール 50

エーテルと、ブチルアルコール、ペンチルアルコール、 および同族のアルコールのような長鎖アルコールと、ス ルホラン、エステル、ケトン、ソーブチロラクトンのよ うなラクトン、N-ピロリドンおよびN- (2-ヒドロ キシエチル) ピロリドンのようなラクタム、およびグリ セリンおよびその誘導体のような他の溶媒とを挙げるこ とができるが、これらに限られない。

【0014】微生物試薬には、NUOSEPT (Hul s Americalの一部分であるNudex, In c.)、UCARCIDE (ユニオン・カーバイド)、 VANCIDE (RT Vanderbilt C o.)、およびPROXEL (ICI America s) があるが、これらに限られない。

【0015】染料には、C. I. Acid Blue9 (#42090), C. I. Acid Red 18 (# 18), C. I. Acid Red 27 (#1618 5), C. I. Acid Red 52 (#4510 0), C. I. AcidYellow23 (#1914 0)、C. I. Direct Blue199 (#74 190), C. I. Direct Yellow (#2 9325)、およびNa<sup>+</sup>、Li<sup>+</sup>、Cs<sup>+</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup> のようなそれらの一価アルカリ土類イオン、および置換 アンモニウム塩のようなアニオン水溶性型があるが、こ れに限られるものではない。染料はインクの約0.1~ 10重量%存在する。

【0016】或る成分には二つの機能を持つものがある ことに注目することは重要である。例えば、n-ブチル カルビトールは、低蒸気圧溶媒として、および自己凝集 成分として働くことができる。ブリードを軽減する際の 界面活性剤の凝集および濃縮という重要な役割に関し て、更に以下に説明する。ここでは、界面活性剤の臨界 濃度は、それによって印刷試料を作製するのに使用され る二重ドットモード印刷において、ブリードを効率的 に、かつ完全に防止するのに必要であることを述べれば 充分である。

#### [0017]

30

【実施例】本発明の実施においては、熱インクジェット プリンタにインクジェットインクを使用することから生 ずる色ブリードが、両イオン性界面活性剤または非イオ ン性両親媒剤を使用することにより軽減される。本発明 の実施にあたり利用される両イオン性界面活性剤は、P Hに敏感であっても敏感でなくてもよい。

【0018】ここでは、濃度はすべて、他に指示しない かぎり、重量%で表している。すべての成分の純度は、 熱インクジェットインクについて通常の市場慣例で採用 されているものである。

【0019】便宜上、ブリード軽減界面活性剤の例を、 (1) 非イオンで両性の界面活性剤および(2) イオン 性界面活性剤、の二つの範疇に分類する。前者は、更に 三つのクラスに細分される。すなわち、(a) STAR

BURSTデンドリマー (dendrimer) のような水溶性両親媒ミメティック (mimetics) であって、これはPolysciences, Inc. などから入手できる枝分かれポリエチレンアミンであり、

(b) エチレングリコールーnーブチルエーテル、ジエチレングリコールーnーブチルエーテル、ジエチレングリコールーnーベキシルエーテル、トリエチレングリコールー iーブチルエーテル、Rohm&HaasCo.から入手できるノニルフェニルポリエチレンオキサイド界面活性剤であるTRITON、BASFから入手できるポリエチレンオキサイドとポリプロピレンオキサイドとのブロック共重合体であるPLURONICSおよびPLURAFACS、およびAirProducts&Chemicals,Inc.から入手できるアセチレニックポリエチレンオキサイド界面活性剤であるSURFYNO\*

\*LSのようなポリエーテル、および(c) NDAO、NTAO、NHAO、OOAO、NOAO、およびSB3 -16のような両性分子である。これら化合物に関するその他の情報については以下に示す。カチオン界面活性剤およびアニオン界面活性剤の両者からなるイオンのクラスは、胆汁酸塩(ナトリウム、リチウム、アンモニウム、または置換アンモニウムコラート)および水溶性染料によっても表される。

ーブチルエーテル、Rohm&HaasCo.から入手 【0020】pHに敏感な両イオン性界面活性剤の例できるノニルフェニルポリエチレンオキサイド界面活性 10 は、化1に示すN、NージメチルーNードデシルアミンオであるTRITON、BASFから入手できるポリエチレンオキサイドとポリプロピレンオキサイドとのプロック共重合体であるPLURONICSおよびPLUR り、臨界ミセル濃度(cmc、以下により詳細に説明することにする)は13mMである。

[0021]

【化1】

$$C_{12}H_{25} - N^{+} - OH \longrightarrow C_{12}H_{25} - N^{+} - O^{-} + H^{+}$$
 $C_{13}H_{25} - N^{+} - OH \longrightarrow C_{14}H_{25} - N^{+} - O^{-}$ 

【0022】また、C<sub>12</sub>H<sub>25</sub>-の部分の代わりに、 どんなR部分をも使用することができる。化2に示す部 分、その名称、略号、分子量 (mw) および c m c は、※

※本発明の実施に有用である。

[0023]

【化2】

N. N-ジメチル-N-テトラデシルアミンオキサイド (NTAO)

mw = 257,  $cmc = 6 \sim 8 \text{ mM}$ 

 $N. N - \mathcal{I} \times \mathcal{I} \times \mathcal{I} - N - \Lambda + \mathcal{I} \times \mathcal{I} \times$ 

mw = 285, cmc = 0. 8mM

N, N-iy

mw = 313, cmc = 4

(OOAO)

$$mw = 313$$
,  $cmc = /$ 

【0024】他の例は、化3に示すN-ドデシル-N, ★【0025】 N-ジメチルグリシンで、この水中のpkaは約5であ 40 【化3】 る。 ★

【0026】更に他の例には、リン酸塩、重リン酸塩、ホスホン酸塩、レシチン類など、および水中で約2~3のpkaを有する化4に示すphosgomyelin

のようなリン酸エステルがある。

[0027]

【化4】

6

7
$$R - (O) - P - OCH_2 - CH_2 - N^{+}$$

$$OH$$

$$R - (O) - P - OCH_2 - CH_2 - N^{+} + H^{+}$$

【0028】他の同様な化合物には、ホスファチジルエ タノールアミン、ホスファチジルコリン、ホスファチジ ルセリン、ホスファチジルイノシトール、およびB'-10 あるが、pH不感性である。 O-リシルホスファチジルグリセリロールのようなホス フォグリセライドがある。

\*【0029】本発明の実施に有用な化合物の別の例に は、化5のスルホベタインがあり、これは両イオン性で

[0030] 【化5】

$$CH_3 - (CH_2)_n - N_{-}^{/+} (CH_2)_3 - SO_3^-$$

(ここで、n=11とすれば、化合物はSB3-12と記され、 n = 15ですれば、化合物はSB3-16と記される。)

【0031】本発明の実施に適切に採用されるイオン性 界面活性剤の例には、化6に示すセチルトリメチルアン モニウムブロマイド (CTABr) のようなカチオン化 合物、および化7に示すようなアニオン界面活性剤があ る。

[0032] 【化6】

$$CH_3 - (CH_2)_{17} - N - CH_3 Br$$

※【0034】本発明の実施に有用な非イオン、非両性界 面活性剤には、ユニオン・カーバイドから入手できるア ルキルポリエチレンオキサイドである商標名TERGI TOLで入手可能な化合物、およびICI Ameri casから入手可能な化8に示すアルキルポリエチレン オキサイドであるBRIJがある。

[0035]

【化8】 30

[0033] 【化7】

$$CH_3$$
- $(CH_2)_{11}$ -O- $SO_3$ - $Na$ +  
ドデシル硫酸ナトリウム(SDS)

$$CH_3 - (CH_2)_n - SO_3^- Na^+$$

スルホン酸ナトリウム

 $CH_3 - (CH_2)_n - (-O-CH_2-CH_2-)_m-OH$ (ここで、n=3およびm=2であり、

これはn-ブチルカルビトールであり、セロソルブである。)

【0036】またこの範疇には化9の一般式を有するP LURONICS およびPULRAFACS (BAS F) がある。

[0037]

【化9】

【0038】TRITONS (Rohm&Haas C \* 【0039】 o.)は、一般に、化10で表される。 \* 【化10】

R-Ph-O ( $CH_2-CH_2-O$ )  $_vR'$ 

(ここで、R、R' はアルカン、アルケン、アリルまたはアルキニル基

あるいはH、Phはフェニル、y=1~50、

Rはベンゼン環のエーテルのリンクに対してパラ位置にある。)

【0040】SURFYNOLS (Air Products&Chemicals, Inc.)は、化11で表される。

[0041]

【化11】

(ここで、n+m=0~50である。)

【0042】 [ブリード軽減両親媒物質の例] NDA (表3のインク#6~11、13~0、NTAO、OOAO、およびNOAOのような両イ 30 29、30、31、33を参照)。 オン性界面活性剤を最初に試用した。これら界面活性剤 (NOAOを除く)は、ジエチレングリコール、グリセロール、およびエチレンおよびプロピレングリコールの 水溶液(約0.1~20重量%)に完全に混合可能である。NOAOも、n-プロパノール、n-ブタノールのような直鎖第一アルコールを最大約 10重量%まで添加すれば混合可能である。 現在のところ、商業的 表えられる。現在のところ、商業的 考えられる。現在のところ、商業的

【0043】表1には四つの例を示してある。水中の界面活性剤の濃度が0、0.5%、1.0%、および5%のNDAOは、ビヒクルであった。ドットオンドット(二重パス)アルゴリズムを使用して、色を同時に並べ

て印刷した。使用した染料は、1.33%のC.I.A cid Red 27 (#16185), 1.65% の C. I. Acid Blue 9 (#42090), 1. 33% OC. I. Direct Yellow 86 (# 29325) であった。表1は、NDAOが無ければ、 色の大量拡散が生ずる (ブリード) ことを示している。 NDAOが0.5%において、ブリードの程度が根本的 に変わるが、ブリードは無くなってはいない。表1は、 20 ブリードが実質上無くなる濃度である1%および5%に NDAOの濃度を増した場合の効果を示している。ジエ チレングリコール、プロピレングリコール、またはグリ セロールを0~20%、または1,5-ペンタンジオー ルを0~15%含んでいるビヒクルは、ほぼ同じ濃度の NDA〇で同様の結果を示している (表3のインク#1 を参照)。NOAOおよびOOAOでは、0~約10% の1ープロパノール、1ーブタノール、または1ーペン タノールのような共溶媒が溶解の目的に必要であった (表3のインク#6~11、13~16、25~27、

【0044】表1に挙げた色ブリードの指標値は、黄色インクのバックに赤(マゼンダ)インクの線を印刷した図1に示されるスケールから得られる。高い品質のテキストを出力するには、≦2.5の値が受容可能であると考えられる。箱の上の印刷、描線などのような幾分質の低い要求の場合には、約3~4の値が受容可能であると考えられる。現在のところ、商業的に普通に使用されているインクの色ブリード指標値は、典型的には、約6以上である。

40 【0045】 【表1】

12 急な

(種々のシステムにおけるブリード指標)		
システム 1	wt%2 指標3	
NDAO	0 6.0+	
	0.5 4.0	
	1. 0 2. 5	
	5. 0 1. 0	
nーペンタノール: 1, 5ーペンタンジオール	2. 0:6. 0 6. 0	
$n$ -ペンタノール; 1, 5-ペンタンジオール; $NDEC^4$	2. 0;6. 0;2. 0 2. 0	
CTABr	2. 0 3. 5	
DEG <sup>5</sup> ; CTABr	6.0;2.0 2.5	
SDS	2. 0 3. 5	
n-ブタノール: 1, 4-ブタンジオール; SB3-16	2. 0; 5. 0; 8. 0 4. 0	
DEG: PLURONIC L-63	5. 0; 5. 0 2. 5	
1, 5ーペンタンジオール; SURFYNOL S465	10.0;2.0 5.0	
1, 5ーペンタンジオール; SURFYNOL .S465	10.0;4.0 2.0	
TRITON CF-21	0.7 6.0+	
	1. 0 3. 0	
	3. 0 2. 0	
DEG	5. 5 6. 0	
nーブタノール	0	
注)1:染料として1.33%のAcid Red27;1.33%のDirect Yellow86-Na;1.65%のAcid 2:残部が水	20	割り
3:カラーブリード指標;≤2.5の値が高品質のテキン	5の値が高品質のテキスト印刷のために受容されると考えられる。	h3°
4:N,N-ジメチル-N-ドデンル-N-(エチルカルボキンレート)	<u> </u>	
5:洗净剤 (detergent)		

【0046】表1にはまた、2%のn-ペンタノールお よび6%の1,5-ペンタンジオール、または7%のn ーブタノールから成るビヒクルの例をも示してある。イ 40 ンクにこのような紙をぬらし浸透する溶媒を使用するだ けでは、ブリードが軽減されない。

【0047】表1は、ブリードを止めるに際し、2%の nーペンタノールおよび6%の1,5-ペンタンジオー ルのビヒクルとともに、(ベタイン) 両イオン性界面活 性剤 (NDEC) を使用する効果を示している。 NDE C界面活性剤を添加すると、界面活性剤無しのビヒクル と比較して、ブリードの程度が著しく下がる。

【0048】 すべての両イオン性界面活性剤がブリード

タノール、5%の1、4ーブタンジオール、および8% のSB3-16からなる系は、ブリードの軽減に関し て、他の例のように有効ではない。他方、ブリードはな お存在するが、ビヒクルが5.5%のDEGであって、 界面活性剤が存在しない場合と比較して、ブリードは減 少している。

【0049】インク中に少量のカチオン界面活性剤があ ってもブリードは軽減する。或る程度のブリード制御 (3.5)は、2%のセチルトリメチルアンモニウムブ ロマイド(CTABr)を使用して達成される。ビヒク ルに共溶媒を添加すれば、特に6%のジエチレングリコ ールとCTABrの2%とが存在すれば、CTABrだ 軽減に有効であるとは限らない。例えば、2%のn-ブ 50 けで行われるよりも、良好なブリード制御(2.5)が 得られる。

【0050】インク中のカチオン界面活性剤は、同様に、良好にブリードを制御することができる。例えば、水中にビヒクルとして存在する2%のドデシル硫酸ナトリウム(SDS)は、ブリードを制御する。色ブリード指標は3.5であるが、このようなインクは、例えば、プロッタに受け入れることができる。

【0051】PLURONICクラスの唯一の非イオン 性界面活性剤であるL-63は、インク中に存在すると き、ブリードを防止することがわかっている(表1を参 10 照)。

【0052】表1は、SURFYNOL465の濃度の 増大がブリードの軽減に及ぼす影響を示している。2% のSURFYNOL465は効果的でないが、4%のS URFYNOL465は、10%の1、5ーペンタンジ オール溶媒を含むインクビヒクル中で良くブリードを制 御する。

【0053】TRITON CF-21洗浄剤の濃度を 増大させても、同様な効果を示す(表1を参照)。

【0054】これらの結果から、異なるクラスの界面活 20 性剤は、有効なブリード軽減に関し濃度依存性を示すことがわかる。濃度の影響は、nーブチルカルビトール、nーブチルプロパゾール、およびnーヘキシルカルビトール (示してない) のような非イオン性界面活性剤の場合に観察された。

【0055】これらブリード軽減界面活性剤間の共通の 構造的特徴に注目することは興味あることである。これ らはすべて界面活性剤の間に共通の特徴を備えている。 すなわち、極性(親水性)先頭基のある長い炭化水素

(疎水性) の尾である。同様な構造の他のこのような洗 30 浄剤は、これらに共通の構造的特徴を備えていれば、ブリードを解決するようにインク中で処方することができる。このことは、ブリード軽減挙動がすべての洗浄剤に固有のものであるということを意味しない。

【0056】インク中のミセル化のcmcまたは開始の 検出は、多数の方法で行うことができる。典型的には、 表面張力に対する(インク中の)界面活性剤濃度、また は浸透圧に対する(インク中の)界面活性剤濃度のプロ ット中に鋭い変化が見られる。これらの鋭い変化はcm cに起因する。伝導度、濁り度、等価コンダクタンスの 決定のような他の方法は、水溶性インクに関しては不可 能である。

【0057】 [ブリード軽減ー考えられる機構] 図2を 参照すると、表面活性剤の仮定濃度に対するブリードお 14

よびテキスト印刷品質のスケールプロフィールが示され ている。基本的には、この図は、調査中のすべての界面 活性剤について観察されるブリードおよびテキスト品質 の応答のプロフィールを描いたものである。図2は、イ ンクビヒクルの他の成分および染料濃度は一定であり、 界面活性剤濃度は従属変数であると仮定している。図2 から、少量の界面活性剤を添加すると、ブリード制御お よびテキスト印刷品質は少ししか変化しない。更に界面 活性剤を添加すると、ブリードがほとんどまたは全く改 善されずにテキスト印刷品質が劣化する(恐らくは、或 る場合には、ブリード軽減が少なからず劣化さえするで あろう)。界面活性剤の濃度は、最終的には、テキスト の品質が向上し始め、ブリードが減少する場合に達成さ れる。それ以上のブリードの減少およびテキスト品質の 向上は、インク中の界面活性剤の濃度増大と共に生ず る。

【0058】ブリードの軽減およびテキスト印刷品質の 向上が目立って有効になる界面活性剤の最低濃度は、ほ とんどの界面活性剤の臨界ミセル濃度(cmc)または 臨界単量体濃度の近くにあることがわかっている。 (c m c は、単純な電解質または非電解質の化学の重要性が コロイド化学の重要性より低くなる界面活性剤の濃度で ある。前述の単純な界面活性剤については、 cm cはミ セル、すなわち凝集した界面活性剤の分子が現れ始める 界面活性剤の濃度である。)ミセル化は、エントロピー の制約-炭化水素の鎖は、親水性、水溶性の基が外部に 押し出される状態で、ミセルの内部に押し込まれるーに より押し進められる。得られる領域流体は、オレフィン に富み、かつ水に富む場所を提供し、これにより、その 疎水性に応じて、染料、共界面活性剤、および共溶媒分 子のような有機溶質を区分けすることができる。加え て、ミセルは、相互作用して溶液内にその位置 (ポテン シャル)エネルギーが最小である領域を見つける。帯電 染料分子を含む分子は、同じように挙動することが確信 されている。

【0059】表2を精査すると、ここに挙げたcmcは、表1のブリード軽減の開始と良く一致していることがわかる。表示したcmcは、純水に対するものである。表に示したcmcは、塩および疎水性物質が添加されるとミセルの構造が乱されるので、インク内のものとは異なる。

[0060]

【表 2 】

クラス	分子量	(cmc) 1, M	cmc <sup>1</sup> . wt% 5
界面活性剤			
国イオン性:			
NDAO	2 2 9	0.013	
$C_{13}H_{27}N$ (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COO <sup>-</sup>	285	0.015	0.5
SB3-12	335	0.012	
ムゼン和:			
CTABr	364	0.0008	0.03
SDS	288	0.008	0.23
非イオン性:			
SURFYNOL 465	634	0.03	2~3
		$\sim 0.05$	-
TRITON CF-21	489	0.001	0.05
N-42	389	Ca0.001	0.04
ブチルカルビトール	192	0. 2	4~6
		~0.3	
<b>注)1:25℃の純水におけるcmc</b>			16

によって界面活性剤含有インクがブリードを制御する有 望な方法である。インクジェットペンから発射される一 つの色の染料を有するミセルは、紙媒体上の隣接するミ セル内の他の色の染料と交換されない。何故なら、移動 媒体が蒸発するかまたは紙に吸収されるかする速さは、 染料分子がミセルから離脱する速さまたは染料分子がミ セル媒質を通して拡散する速さより、かなり速いからで ある。したがって、ブリードが軽減される。

(界面活性剤のCMC)

【0062】このブリード軽減の効率は、染料がミセル 内に吸着するレベル、インク内のミセルの濃度数、およ 50

【0061】ミセル中に染料を取り入れることは、それ 40 び紙の表面の染料およびミセルの拡散によって決まる。 図3の(a) および(b) は、染料のミセルへの吸着の 程度を、ミセルに強く吸着する染料分子について (図3 (b)) および弱く吸着する染料分子について (図3 (a))、界面活性剤濃度の関数として仮定的に示して いる。図3(a)の弱く吸着する染料では、同じ量の染 料を結合するのに、図3(b)の強く吸着する染料の場 合より、はるかに高い界面活性剤濃度が必要であること が注目される。明らかに、染料がミセルに吸着する性質 は、染料分子、界面活性剤、共溶媒、および存在する (もし存在すれば) 共界面活性剤の構造 (疎水性) およ

18

び相互作用の関数である。

【0063】なお、図3中、〔D〕 mはミセル中の洗浄 剤(界面活性剤)濃度、 [D] wは水中の洗浄剤(界面 活性剤) 濃度である。

【0064】このように、界面活性剤の濃度は、ブリー ド制御に影響する。ミセルの濃度が高くなればなるほ ど、吸着する染料分子は多くなり、その拡散の速さはの\* \*ろくなる。

【0065】その他、化12に示すように、或るpHに 敏感な両イオン性界面活性剤は、紙からH+を拾い上 げ、これを両イオン性界面活性剤からカチオン性のもの に変える。

[0066]

【化12】

【0067】これは、紙の表面で生ずる。先述のものの ようなアニオン染料は、紙の表面で、化13に示すよう に、このカチオン界面活性剤と複合して染料および界面※

※活性剤の不溶性錯体を生ずる。

[0068]

【化13】

$$R - \stackrel{/}{N} + OH + Dye^{-n} \longrightarrow Dye^{-n} (R - \stackrel{/}{N} + OH)_n \stackrel{\downarrow}{v}$$

【0069】これら不溶性錯体は拡散しないので、ブリ 20 【0071】具体例 ード軽減が達成される。

【0070】以上の本発明のインク組成物は、熱インク ジェットインク、特に、1つの色が他の色の中に流入す ることが関係するカラーインクに用途を見出すことが期 待される。本発明のインク組成物は、このような色のブ リードを減らし、または全く無いようにする。

表3~表6に示すようにして種々のインクを調製した (染料および染料濃度は上述のとおりであり、残部は水 である)。

[0072]

【表3】

# 〔インク組成物〕

2 S. Jan 11	<b>A</b>		l	V4.144.00	144
インク#	Amp①	Amp②	NaCh	溶媒①	溶媒②
1	NDAO			DEG <sup>2</sup>	
	1 %			6 %	
2	S 4 6 5 <sup>3</sup>			DEG	
	1. 5%			6 %	
3	S 4 6 5			DEG	
	1.5%			10%	
4	NTAO	S 4 6 5 ·		DEG	
	1.0%	0.5%		10%	
5	NDAO	S 4 6 5		DEG	
	2. 5%	1.0%		10%	
6	NOAO			DEG	$n - BuOH^4$
	4 %			3 %	7 %
7	OOAO			DEG	n - BuOH
	2 %			6 %	2 %
8	NOAO	S 4 6 5		DEG	n - BuOH
	4 %	0.5%		6 %	7 %
9	OOAO	S 4 6 5		DEG	n - BuOH
	2 %	0.5%		6 %	2 %

注) 1:ナトリウムコラート

2:洗浄剤

3:SURFYNOL465

4:n-ブタノール

[0073]

【表 4 】

〔インクホ	且成物〕				
インク#	Amp(1)	Amp②	NaChl	溶媒①	溶媒②
1 0	NOAO			DEG <sup>2</sup>	$n - BuOH^4$
	4 %			6 %	7 %
1 1	OOAO	$5465^{3}$		DEG	n - BuOH
	2 %	0.5%	3. 7%	6 %	2 %
12	nBC <sup>5</sup>				
	6 %				
1 3	NOAO	S 4 6 5		DEG	n - B u O H
	4 %	1 %	0.5%	6 %	3 %
14	NOAO	n B C			n - B u O H
	6 %	6 %	2 %		3 %
1 5	OOAO	S 4 6 5		DEG	n - B u O H
	3 %	0.5%	0.5%	6 %	3 %
16	OOAO	S 4 6 5		DPM <sup>6</sup>	n - BuOH
	3 %	0.5%	0.5%	6 %	3 %
17	NOAO	S 4 6 5		1, $4 - BD^{7}$	7
	6 %	0.5%	2 %	5 %	

注) 1~4:表3と同じ

5:n-ブチルカルビトール

6:DOWANOL DPM (DOW Chemical Co. のセルソルブ)

7:1. 4-ブタンジオール

[0074]

23

٢	1	1	17	华日	成物〕	
L	1	_	_	n.H	<i>113.721</i> 1	

インク#	Amp①	Amp②	NaCh <sup>1</sup>	溶媒①	溶媒②
18	NOAO	S 4 6 5 <sup>3</sup>		1, $4 - BD^7$	
	6 %	1 %	2 %	5 %	
19	OAO	S 4 6 5		DEG <sup>2</sup>	
	6 %	0.5%	0.5%	5. 7%	
20	OAO	S 4 6 5		DEG	
	3 %	0.5%	0. 5%	5. 7%	
2 1	OOAO	S 4 6 5	LiCh <sup>8</sup>	DEG	
	3 %	0.5%	0.5%	6 %	
2 2	L63 <sup>9</sup>				
	6 %	_			
23	$n - B u P^{1}$	0			
	5 %				
2 4	nBC <sup>5</sup>				
	8 %			•	
2 5	OOAO			1, $4 - BD$	$n-BuOH^4$
	7 %			5 %	2 %
26	NTAO			1, $4 - BD$	n - BuOH
	7 %			5 %	2 %

注) 1~5,7:表4と同じ

8:リチウムコラート

9: PLURONIC L-63 10: n-ブチルプロパゾール

[0075]

【表 6 】

容媒② n – B u O H <sup>4</sup> 3 %	p e OH 1 3 2 % B u OH	OH 7 5 %	H	5 ーペンタンジオール ヘキシルカルビトール ペンタノール 5のカラーブリード指標を持つインクで、残留インクは約3~4のカラーブリード指標を持つ。
海 n n B 3%	p e O H 1 2 % B u O H	BuOH 1.75	реОН 2%	4. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1.
冷媒① 1,5-PD <sup>11</sup> 6%	1. 5 – P D 6 % 1, 4 – B D 7 5 %	1, 4-BD 5%	1, 5-PD 7%	ンクで、残留インクに
NaCh l		0.25%		ラ を 指標を持し
Amp@ S4653 0.5% nHC12 1%	ЙНАО 6%	S 4 6 5 0. 2 5 % n B C 8 %	AO 00AO 2% 5,7:表4と同じ	, 5 - ペンタンジオール - ヘキシルカルビトール - ペンタノール . 5のカラーブリード指
Amp() 00A() 3% nBC5 4%	NOAO 4% NHAO 7%	00A0 6% 00A0 3%	(0% )	1, n - 2.
ン	* 0 8 3 0	3 1 3 2	33* 注)1,	*

#### [0076]

【発明の効果】以上詳述したように、本発明の軽減方法によれば、熱インクジェット印刷において、印刷媒体の表面に生じる現象であるブリードを効果的に軽減させることができる。

【0077】さらに、本発明の軽減方法に使用されるインク組成物は、市販のインクに必要な長い保存期間において充分な安定性を有し、長期間一定の品質を保持することができる。

## 【図面の簡単な説明】

【図1】ブリードの参照パターンを示す図で、より高い 50 ての図である。

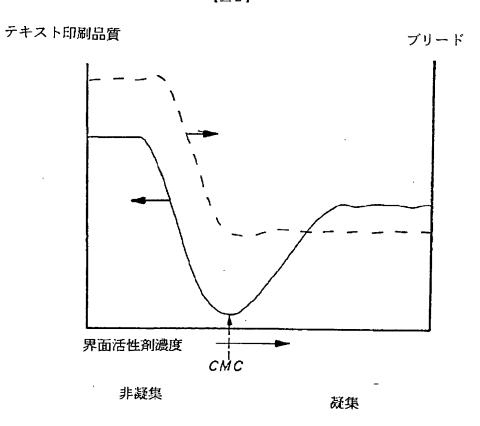
40 ブリードが受容不可能なブリードであることを示している。

【図2】テキスト印刷品質(左の座標)またはブリード (右の座標)と界面活性剤濃度との関係を示す図であ り、印刷品質およびブリードにおける効果を界面活性剤 の濃度の要素として示している。

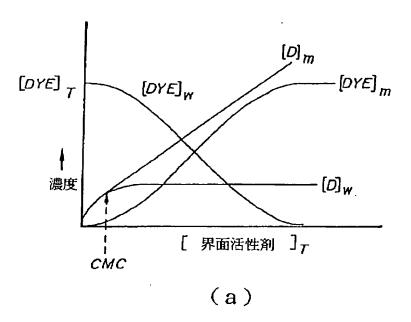
【図3】染料濃度とトータル洗浄剤(界面活性剤)濃度([D] ェ)との関係を、染料のミセルへの吸着の程度としてプロットして示す図で、(a)は弱く吸着する染料について、(b)はミセルに強く吸着する染料についての図である。

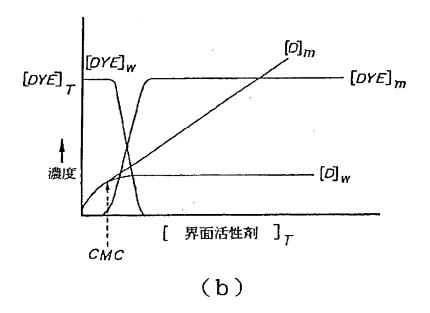
【図1】

【図2】









【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載 【部門区分】第3部門第3区分

【発行日】平成11年(1999)11月26日

【公開番号】特開平5-132643

【公開日】平成5年(1993)5月28日

【年通号数】公開特許公報5-1327

【出願番号】特願平4-122680

【国際特許分類第6版】

C09D 11/00 PSZ

PTH

[FI]

C09D 11/00 PSZ

PTH

#### 【手続補正書】

【提出日】平成11年4月12日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】特許請求の範囲

【補正方法】変更

【補正内容】

【特許請求の範囲】

【請求項1】 第1のインクで印刷媒体に印刷し、続いてその上に適合させて第2のインクで実質上同様に印刷することからなる熱インクジェット印刷に採用されるインクのカラーブリードの軽減方法であって、各インクは、

(a) ビヒクル、および(b) <u>その中に溶解している約</u>0.1~10wt%の少なくとも1つの水溶性<u>アニオン</u> 染料からなり、

前記ビヒクルは、(1) ミセルの臨界的濃度と少なくとも等しい量の、両イオン性界面活性剤および非イオン性<u>両親媒</u>剤からなる群から選ばれる少なくとも1つ、

(2) 0~約20wt%の、少なくとも1つのミセルの生成をサポートするための少なくとも1つの有機溶媒、および(3) 残部が水からなり、1つの着色剤が別途添加されている、組成を有するインクであることを特徴とするカラーブリードの軽減方法。

【請求項2】 両イオン性界面活性剤が、非イオン性化合物、およびイオン性化合物からなる群から選ばれることを特徴とする請求項1記載のカラーブリードの軽減方法。

【請求項3】 非イオン性化合物が、水溶性両親媒ミメティック、ポリエーテル、ポリエチレンオキサイド、アセチレニックバックボンドポリエチレンオキサイド、および両イオン性化合物からなる群から選ばれることを特徴とする請求項2記載のカラーブリードの軽減方法。 【請求項4】 ミメティックが、枝分かれポリエチレン

アミンであることを特徴とする請求項3記載のカラーブ

リードの軽減方法。

【請求項5】 ポリエーテルが、エチレングリコールー nーブチルエーテル、ジエチレングリコールーnーブチ ルエーテル、ジエチレングリコールーnーヘキシルエー テル、トリエチレングリコールーnーブチルエーテル、 およびプロピレングリコールーiーブチルエーテルから なる群から選ばれることを特徴とする請求項3記載のカ ラーブリードの軽減方法。

【請求項6】 両イオン性界面活性剤が、N, N-ジメチルーN-ドデシルアミンオキサイド、N, N-ジメチルーN-テトラデシルアミンオキサイド、N, N-ジメチルーN-テトラデシルアミンオキサイド、N, N-ジメチルーN-オクタデシルアミンオキサイド、N, N-ジメチルーN-オクタデシルアミンオキサイド、N, N-ジメチルーN- (Z-9-オクタデセニル) -N-アミンオキサイド、N-ドデシルーN, N-ジメチルグリシン、リン酸塩、塩リン酸塩、ホスホン酸塩、レシチン類、ホスホン酸エステル、ホスファチジルエタノールアミン、ホスファチジルコリン、ホスファチジルセリン、ホスファチジルイノシトール、およびB'-O-リシルホスファチジルグリセリロールからなる群から選ばれるpHに敏感な界面活性剤であることを特徴とする請求項3記載のカラーブリードの軽減方法。

【請求項7】 両イオン性界面活性剤が、スルホベタインからなるpHに敏感な界面活性剤であることを特徴とする請求項3記載のカラーブリードの軽減方法。

【請求項8】 イオン性界面活性剤が、セチルトリメチルアンモニウムブロマイド、ドデシル硫酸ナトリウム、 スルホン酸ナトリウムからなる群から選ばれることを特徴とする請求項2記載のカラーブリードの軽減方法。

【請求項9】 有機溶媒が、グリコール、ジオール、グリコールエーテル、長鎖アルコール、スルホランエステル、ケトン、ラクトン、およびグリセリン、およびそれらの誘導体およびそれらの混合物からなる群から選ばれることを特徴とする請求項1記載のカラーブリードの軽

減方法。

【請求項10】 溶媒が、エチレングリコール、ジエチ <u>レングリコール、トリエチレングリコール、テトラエチ</u> <u>レングリコール、プロピレングリコール、ポリエチレン</u> <u>グリコール、ポリプロピレングリコール、およびそれら</u> <u>の誘導体:ブタンジオール、ペンタンジオール、ヘキサ</u> <u>ンジオール、および同族のジオール:エチレングリコー</u> ルモノブチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチ ルエーテル、ジエチレングリコールモノブチルエーテ <u>ル、ジエチレングリコールモノヘキシルエーテル、プロ</u> <u>ピレングリコールエーテル、ジプロピレングリコールエ</u> <u>ーテル、およびトリエチレングリコールエーテル;ブチ</u> ルアルコール、ペンチルアルコール、および同族のアル <u>コール;γーブチロラクトン、NーピロリドンおよびN</u> <u>- (2-ヒドロキシエチル) ピロリドン、およびグリセ</u> リンおよびその誘導体からなる群から選ばれることを特 徴とする請求項9記載のカラーブリードの軽減方法。

【請求項11】 染料が、C. I. Acid Blue 9、C. I. Acid Red18、C. I. Acid Red27、C. I. Acid Red52、C. I. Acid Red52、C. I. Acid Yellow23、C. I. Direct Blue199、およびC. I. Direct Yellow86からなる群から選ばれる水溶性アニオン染料であることを特徴とする請求項1記載のカラーブリードの軽減方法。

【請求項12】 アニオン染料が、一価アルカリ土類イオン、NHュキ、および置換アンモニウム塩からなる群から選ばれるカチオン染料と共動されることを特徴とする請求項11記載のカラーブリードの軽減方法。

【請求項13】 インクが、実質的に、

約3 w t %のN、NージメチルーNー(Zー9ーオクタ デセニル)ーNーアミンオキサイド;約0.5 w t %の アセチレニックポリエチレンオキサイド界面活性剤;約6 w t %のペンタンジオール;約3 w t %のnーブタノール;約1.33 w t %のA c i d R e d 27、約1.33 w t %のD i r e c t Y e l l o w 86、および約1.65 w t %のA c i d B l u e 9 ーN a からなる群から選ばれる染料;および残部が水;からなることを特徴とする請求項1記載のカラーブリードの軽減方法。

【請求項14】 インクが、実質的に、

約4wt%のN、NージメチルーNーオクタデシルアミンオキサイド:約6wt%のN、NージメチルーNーへキサデシルアミンオキサイド:約6wt%のペンタンジオール:約2wt%のnーペンタノール:約1.33wt%のDirect Yellow86、および約1.65wt%

のAcid Blue9-Naからなる群から選ばれる 染料:および残部が水:からなることを特徴とする請求 項1記載のカラーブリードの軽減方法。

【請求項15】 <u>インクが、実質的に、</u>

約6 w t %のN, N-ジメチル-N-オクタデシルアミンオキサイド:約2 w t %のN, N-ジメチル-N-(Z-9-オクタデセニル) -N-アミンオキサイド:約7 w t %のペンタンジオール;約2 w t %のn-ペンタノール;約1.3 w t %のA c i d Red 27、約1.3 w t %のD i r e c t Yellow86、および約1.65 w t %のA c i d Blue9-Naからなる群から選ばれる染料;および残部が水;からなることを特徴とする請求項1記載のカラーブリードの軽減方法。

【請求項<u>16</u>】 <u>第1のインクで印刷媒体に印刷し、続いてその上に適合させて第2のインクで実質上同様に印刷することからなる熱インクジェット印刷に採用されるインクのカラーブリードの軽減方法であって、各インクは、</u>

(a) ビヒクル、および (b) <u>その中に溶解している</u> 0. 1~<u>約</u>10 w t %の少なくとも1つの水溶性<u>アニオ</u> <u>ン</u>染料からなり、

前記ビヒクルは、(1)ミセルの臨界的濃度と少なくとも等しい量の、N、NージメチルーNードデシルアミンオキサイド、N、NージメチルーNーへキサデシルアミンオキサイド、N、NージメチルーNーオクタデシルアミンオキサイド、N、NージメチルーNー(Z-9ーオクタデセニル)ーNーアミンオキサイド、からなる群から選ばれる少なくとも1つ、(2)〇〜約2〇wt%の、ペンタンジオール、ペンタノール、ブタノールからなる群から選ばれる少なくとも1つの有機溶媒、および(3)残部が水からなり、1つの着色剤が別途添加されている、組成を有するインクであることを特徴とするカラーブリードの軽減方法。

【請求項17】 染料が、C. I. Acid Blue 9、C. I. Acid Red18、C. I. Acid Red27、C. I. Acid Red52、C. I. Acid Red52、C. I. Acid Yellow23、C. I. Direct Blue199、およびC. I. Direct Yellow86からなる群から選ばれる水溶性アニオン 染料であることを特徴とする請求項16記載のカラーブリードの軽減方法。

【請求項18】 アニオン染料が、一価アルカリ土類イオン、NHュニ、および置換アンモニウム塩からなる群から選ばれるカチオン染料と共動されることを特徴とする請求項17記載のカラーブリードの軽減方法。